PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11) Publication number: 07118596 A

(43) Date of publication of application: 09.05.95

(51) Int. CI

C09D127/12

C08F 20/22

C09D 5/00

C09D125/18

C09D133/16

C09K 3/18

C09K 3/18

(21) Application number: 05266103

(22) Date of filing: 25.10.93

(71) Applicant:

DAIKIN IND LTD

(72) Inventor:

KUBO MOTONOBU HAYASHI KAZUNORI

(54) WATER AND OIL REPELLENT COMPOSITION AND ITS PRODUCTION

(57) Abstract:

PURPOSE: To provide the title composition which is excellent in shelf stability and in water and oil repellency and does not cause ozonosphere depletion.

CONSTITUTION: A polymerizable monomer component containing at least a polyfluoroalkylated monomer is

subjected to solution polymerization in a polymerization solvent containing at least 5wt.% of at least one compound selected from a 2-3C hydrochlorofluorocarbon having a boiling point of 0-150°C and a 4-6C hydrofluorocarbon bearing at least four fluorine atoms.

COPYRIGHT: (C)1995,JPO

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平7-118596

(43)公開日 平成7年(1995)5月9日

(51) Int.Cl. ⁶ C 0 9 D 127/12	識別記号 PFH	庁内整理番号	FΙ	技術表示箇所					
C 0 8 F 20/22	MMT	7242-4 J							
C 0 9 D 5/00	PPG								
125/18	PFB								
133/16	PFY								
		審査請求	未請求 請求	項の数6 OL (全7頁) 最終頁に続く					
(21)出願番号	特願平5-266103		(71) 出願人	000002853 ダイキン工業株式会社					
(22)出願日	平成5年(1993)10	月25日		大阪府大阪市北区中崎西2丁目4番12号 梅田センタービル					
			(72)発明者	久保 元伸 大阪府摂津市西一津屋1番1号 ダイキン 工業株式会社淀川製作所内					
			(72)発明者	林 和則大阪府摂津市西一津屋1番1号 ダイキン工業株式会社淀川製作所内					
			(74)代理人	弁理士 朝日奈 宗太 (外1名)					

(54) 【発明の名称】 撥水撥油剤組成物およびその製法

(57)【要約】

【目的】 保存安定性および撥水撥油性能に優れオゾン 層の破壊を引き起こすことのない撥水撥油剤組成物およ びその製法を提供する。

【構成】 沸点が0~150℃で炭素原子数が2~3のハイドロクロロフルオロカーボンおよび炭素原子数が4~6でフッ素原子数が4以上のハイドロフルオロカーボンよりなる群から選ばれた少なくとも1種の化合物を少なくとも5重量%含む重合溶媒中で、ポリフルオロアルキル基を有するモノマーを少なくとも含む重合可能なモノマー成分を溶液重合する撥水撥油剤組成物の製法およびそのようにしてえられた撥水撥油剤組成物。

【効果】 保存安定性および撥水撥油性能に優れ、また 泡立ち性が低いのでドライクリーニング装置に適用した ばあいのトラブルが避けられる。また、オゾン層破壊の 問題を惹き起こすことがない。

10

20

30

【特許請求の範囲】

【請求項1】 沸点が0~150℃であって、炭素原子数が2~3のハイドロクロロフルオロカーボンおよび炭素原子数が4~6でフッ素原子数が4以上のハイドロフルオロカーボンよりなる群から選ばれた少なくとも1種の化合物を少なくとも5重量%含む重合溶媒中で、ポリフルオロアルキル基を有するモノマーを少なくとも含む重合可能なモノマー成分を溶液重合してえられる撥水撥油剤組成物。

【請求項2】 モノマー成分がポリフルオロアルキル基を有するモノマーとポリフルオロアルキル基を有さないモノマーとの20/80~100/0の重量比の混合物であり、モノマー成分がモノマー成分と重合溶媒との合計重量を基準にして0.5~50重量%用いられる請求項1記載の撥水撥油剤組成物。

【請求項3】 重合溶媒が1,1-ジクロロー1-フルオロエタンを少なくとも10重量%含む請求項1または2記載の撥水撥油剤組成物。

【請求項4】 沸点が0~150℃であって、炭素原子数が2~3のハイドロクロロフルオロカーボンおよび炭素原子数が4~6でフッ素原子数が4以上のハイドロフルオロカーボンよりなる群から選ばれた少なくとも1種の化合物を少なくとも5重量%含む重合溶媒中で、ポリフルオロアルキル基を有するモノマーを少なくとも含む重合可能なモノマー成分を溶液重合する撥水撥油剤組成物の製法。

【請求項5】 モノマー成分がポリフルオロアルキル基を有するモノマーとポリフルオロアルキル基を有さないモノマーとの $20/80\sim100/0$ の重量比の混合物であり、モノマー成分がモノマー成分と重合溶媒との合計重量を基準にして $0.5\sim50$ 重量%用いられる請求項4記載の撥水撥油剤組成物の製法。

【請求項6】 重合溶媒が1,1-ジクロロ-1-フルオロエタンを少なくとも10重量%含む請求項4または5記載の撥水撥油剤組成物の製法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、フッ素系撥水撥油剤組成物、より詳しくは特定のフッ素系溶媒中でポリフルオロアルキル基を有するモノマーを重合または共重合させることによりえられる溶液重合型撥水撥油剤組成物およびその製法に関する。

[0002]

【従来の技術】従来、衣類のドライクリーニングに使用する撥水撥油剤組成物や防水スプレーに用いる撥水撥油剤組成物として、撥水撥油効果や使いやすさの点などからトリクロロトリフルオロエタン(CFC113)および/または1,1,1ートリクロロエタンを重合溶媒として用いた溶液重合型撥水撥油剤組成物が使用されてきた(特公平4-64635号公報、同4-65113号

公報など)。

【0003】しかしながら、トリクロロトリフルオロエタンや1、1、1ートリクロロエタンのような溶媒は近年、オゾン層保護の目的から世界的規模で製造禁止が決定されており、撥水撥油剤組成物においてもこれらの有害な溶媒の代わりに用いる溶媒を見出すことが急務とされている。

2

【0004】この代替溶媒として、炭化水素、パークロルエチレン、エステル、ケトンなどが検討されており (特開平5-78425号公報など)、これらの溶媒中でパーフルオロアルキル基を有するモノマーとフッ素を含まないモノマーとの共重合が行なわれている。しかし、通常、パーフルオロアルキル基を有するモノマーの使用比を大きくすると撥水撥油性能は向上するが、沈降物を生じたり、保存安定性が悪化する傾向があり、フッ素を含まないモノマーの使用比を大きくすると、安定性はよくなるが、撥水撥油性能が劣化する傾向があるので、実用的な組成物をうることは困難である。

[0005]

【発明が解決しようとする課題】本発明は前記問題点に 鑑みなされたものであり、その目的は、保存安定性およ び接水接油性能に優れオゾン層の破壊を飛躍的に低減ま たは完全に回避した接水接油剤組成物およびその製法を 提供することにある。

[0006]

【課題を解決するための手段】かかる目的は、代替フロンと呼ばれている炭素原子数が2~3のハイドロクロロフルオロカーボンおよび炭素原子数が4~6でフッ素原子数が4以上のハイドロフルオロカーボンよりなる群から選ばれた少なくとも1種の化合物を少なくとも5%(重量%、以下同様)含む重合溶媒中で、ポリフルオロアルキル基を有するモノマーを少なくとも含む重合可能なモノマー成分を溶液重合することにより達成される。

[0007]

【作用および実施例】本発明の特徴の1つは、特定のフッ素系重合溶媒を用いることにある。

【0008】本発明で用いる重合溶媒は沸点が0~15 0℃、特に20~100℃、さらには40~80℃であ るものが好ましい。0℃より低いと製品取扱いが困難と 40 なる傾向があり、150℃より高いと被処理物の乾きが 遅く、使いやすさの点で支障をきたす傾向がある。

【0009】本発明で用いる沸点が0~150℃で、炭素原子数が2~3のハイドロクロロフルオロカーボンとしては、1,1-ジクロロ-1-フルオロエタン(HCFC141b)(沸点:32℃)のようなジクロロフルオロエタン、1,1-ジクロロ-2,2,3,3,3-ペンタフルオロプロパン(HCFC225ca)(沸点:51℃)、1,3-ジクロロ-1,1,2,2,3-ペンタフルオロプロパン(HCFC225cb)(沸50点:54℃)のようなジクロロペンタフルオロプロパン

などがあげられる。

【0010】また、沸点が0~150℃で、炭素原子数 が4~6、フッ素原子数が4以上のハイドロフルオロカ ーボンとしては、ブタン系、シクロブタン系、ペンタン 系、ヘキサン系のものがあげられる。ブタン系のものと しては、1,1,1,2,2ーペンタフルオロブタン (沸点:40℃) のようなペンタフルオロブタン、1, 1, 1, 2, 3, 3, 4-ヘプタフルオロブタン (沸 点:42℃)、1,1,1,2,3,4,4-ヘプタフ ルオロブタン (沸点:48℃)、1,1,2,2,3, 4, 4-ヘプタフルオロブタン (沸点:57℃) のよう なヘプタフルオロブタン、1,1,2,2,3,3, 4. 4-オクタフルオロブタン (沸点:44℃) のよう なオクタフルオロブタンなどがあげられ、シクロブタン 系のものとして1,1,2,2-テトラフルオロシクロ ブタン (沸点:50℃)、1,2,3,3,4,4-へ キサフルオロシクロブタン (沸点63℃) などがあげら れる。ペンタン系のものとしては、2-トリフルオロメ チルー1, 1, 1, 2, 4, 4-ヘキサフルオロペンタ ン (沸点:46℃) のようなヘキサフルオロペンタン、 1, 1, 1, 2, 2, 5, 5, 5-オクタフルオロペン タン (沸点:49℃)、2-トリフルオロメチルー1, 1, 1, 2, 3, 3, 4, 4-オクタフルオロペンタン (沸点:55℃) のようなオクタフルオロペンタン、 1, 1, 1, 2, 2, 3, 4, 5, 5, 5ーデカフルオ ロペンタン (沸点:55℃) のようなデカフルオロペン タンなどがあげられる。ヘキサン系のものとしては、2 - トリフルオロメチル-1, 1, 1, 4, 4, 5, 5, 5-オクタフルオロヘキサン (沸点:57℃) のような オクタフルオロヘキサン、2-トリフルオロメチルー 1, 1, 1, 2, 3, 4, 5, 5, 5-ノナフルオロヘ キサン (沸点:65℃) のようなフルオロヘキサン、2 - トリフルオロメチル-1, 1, 1, 3, 3, 4, 4, 5, 5, 5-デカフルオロヘキサン (沸点:62℃) の ようなデカフルオロヘキサンなどがあげられる。炭素数 が3以下のハイドロフルオロカーボンは沸点が低く取り 扱いにくいと共に生産コストの面で不利である。

【0011】これらのうちハイドロクロロフルオロカーボンとしては1, 1-ジクロロー1-フルオロエタンが、ハイドロフルオロカーボンとしては1, 1, 2, 2, 3, 3, 4, 4-オクタフルオロブタン、1, 2, 3, 3, 4, 4-ヘキサフルオロシクロブタンおよび1, 1, 1, 2, 2, 3, 4, 5, 5, 5-デカフルオロペンタンがとくに好ましい。これらは単独でまたは2種以上組合せて用いることができる。

【0012】重合溶媒は、前述のハイロドクロロフルオロカーボンおよびハイドロフルオロカーボンよりなる群から選ばれた少なくとも1種の化合物を少なくとも5%、好ましくは10%以上、より好ましくは20%以上(好ましい上限は100%)含んでなる。5%より少な

4

くなると撥水撥油性能を維持しつつ保存安定性を良好に保つという当初の目的を達せられなくなる傾向がある。特に重合溶媒が1,1ージクロロー1ーフルオロエタンを含むばあい、1,1ージクロロー1ーフルオロエタンは少なくとも10%、特に20%以上、さらには25%以上(好ましい上限は100%)含まれることが好ましい。10%より少なくなるとポリフルオロアルキル基含有モノマーの使用比を大きくしたばあいの保存安定性、泡立ち性がわるくなる傾向がある。

10 【0013】重合溶媒は、前述のハイドロクロロフルオロカーボンおよびハイドロフルオロカーボン以外に共溶 媒を含んでよい。

【0014】共溶媒としてはnーへキサン、nーデカンまたは工業用ガソリンのような石油系溶媒、パークロロエチレンまたはトリクロルエチレンのような塩素系溶媒、酢酸エチルまたは酢酸ブチルのようなエステル類、アセトンまたはメチルエチルケトンのようなケトン類、およびエチレングリコール、プロピレングリコールまたはプロピレングリコールモノメチルエーテルのようなグリコール(エーテル)類などが用いられる。

【0015】重合溶媒中の共溶媒含量は95%以下、特に90%以下、さらには80%以下であることが好ましい。95%より多くなると、前述のハイドロクロロフルオロカーボンおよびハイドロフルオロカーボンよりなる群から選ばれた少なくとも1種を必要量用いることができず撥水撥油性能の優れた撥水撥油剤組成物がえられなくなる傾向がある。

【0016】重合溶媒中で溶液重合されるモノマー成分は、ポリフルオロアルキル基を有するモノマーを少なくとも含んでなる。

【0017】ポリフルオロアルキル基を有するモノマー としては、たとえば

[0018]

【化1】

30

40

5

 $\begin{array}{c} R_1 \\ I \\ CH_2 = CCOOCH_2CH_2 Rf \end{array}$

 $\begin{array}{ccc} R_1 & C_3H_7 \\ \vdots & \vdots \\ CH_2 = CCOOCH_2CH_2 NCORf \end{array}$

 $\begin{array}{ccc} R_1 & CH_3 \\ & & \\ CH_2 = CCOOCHCH_2 Rf \end{array}$

 $\begin{array}{ccc} R_1 & CH_3 \\ I & I \\ CH_2 = CCOOCH_2 CH_2 NSO_2 Rf \end{array}$

 $\begin{array}{ccc} R_1 & CH_3 \\ CH_2 = CCOOCH_2 CH_2 & NCORf \end{array}$

 $R_1 \qquad C_2H_5$ $CH_2 = CCOOCH_2CH_2NSO_2Rf$

 $R_1 \qquad C_3H_7$ $CH_2 = CCOOCH_2 CH_2 NSO_2 Rf$

 $R_1 \quad CH_2C1 \quad CH_3$ $CH_2 = CCOOCHCH_2OCH_2CH_2NSO_2Rf$

$$CH_2 = CCOOCH_2OCO - Rf$$

【0019】 (R.はHまたはCH,、Rfは後述)で示されるポリフルオロアルキル基を有する (メタ) アクリル酸エステルがあげられる。具体例としては、たとえばパーフルオロオクチルエチルアクリレート、2ーパーフルオロオクチルー1ーメチルエチルアクリレート、2ー (Nーエチルパーフルオロオクタスルホアミド) エチルアクリレートなどがあげられる。また

【0020】 【化2】

$$\begin{array}{c}
R_1 \\
I \\
CH_2 = CRf
\end{array}$$

$$CH_2 = C - ORf$$

【0021】 (R1は前記と同じ、Rfは後述)で示されるビニル化合物も好適なものとしてあげることができる。具体例としてはパーフルオロオクチルエチレン、パーフルオロオクチルオキシフェニルエチレンなどがあげられる。これらの2種以上併用することも可能である。【0022】前述のRfは炭素数3~21個、好ましくは4~16個の直鎖状または分岐鎖状のポリフルオロアルキル基であり、通常は末端部がパーフルオロアルキル

基であるものが選定されるが、末端部に水素原子あるいは塩素原子を含むもの、あるいはオキシポリフルオロアルキレンを含むものなどでもよい。

【0023】モノマー成分としては、前記のポリフルオロアルキル基を有するモノマーのほかにポリフルオロアルキル基を有さないモノマーを用いてよく、ポリフルオロアルキル基を有さないモノマーとの重量比が20/80~100/0、特に30/70~100/0であることが好ましい。この重量比が20/80より小さくなると良好な撥水性がえられなくなる傾向がある。

【0024】ポリフルオロアルキル基を有さないモノマーとしては、たとえば、ラジカル反応性の不飽和結合を有する化合物であって

[0025]

【化3】

 $CH_2 = CR_1 COOR_2$

 $CH_2 = CR_1 COO(CH_2 CH_2 O)_q H$

 $CH_2 = CR_1 COOCH_2 CH - CH_2$

 $CH_2 = CR_1COO(CH_2CH_2O)_qCOCR_1 = CH_2$

【0026】 (R1は前記と同じ、R2はHまたはC。Hzin (pは1から23の整数)、qは1~30の整数)で示されるメタクリル酸およびアクリル酸もしくはそれらのエステル類、たとえばステアリル (メタ) アクリレート、2-エチルヘキシル (メタ) アクリレート、30 ラウリルアクリレート、ポリエチレングリコールモノ (メタ) アクリレート、グリシジル (メタ) アクリレート、ポリエチレングリコールジ (メタ) アクリレート、ポリエチレングリコールジ (メタ) アクリレートなどがあげられる。また

[0027]

【化4】

 $CH_2 = CR_1 CONHCH_3 OH$

 $CH_2 = CR_1CONHCH_2OC_4H_9$

 $CH_2 = CHC1$

 $CH_2 = CCl_2$

 $CH_2 = CH_2 OCOCH_3$

 $CH_2 = CH_2 CH_2 OH$

CHCOOC₉ H₁₉ II CHCOOC₈ H₁₇

 $CH_2 = CR_1 CON(CH_3)_2$

【0028】 (R.は前記と同じ)で示されるモノマー、たとえば (メタ) アクリル酸アミド誘導体、塩化ビニル、塩化ビニリデンなどのハロゲン含有ビニルモノマー、酢酸ビニル、マレイン酸ジアルキルエステル、ビニルアルコール類などのほか、エチレン、ビニルアルキルエーテル、マレイン酸無水物、スチレン、αーメチルスチレン、pーメチルスチレン、アクリロニトリル、ブタジエン、イソプレン、クロロプレン、メチルビニルケトンなどがあげられる。

【0029】モノマー成分の使用量はモノマー成分と重合溶媒との合計重量を基準にして0.5~50%、特に1.0~50%、さらには5~45%であることが好ましい。0.5%より少なくなると単位重合あたりのポリマー得量が低くなり経済的に不利になる傾向があり、50%より多くなると重合系がゲル化しやすいくなり反応の継続が困難となる傾向がある。

【0030】溶液重合は、必要に応じてオートクレーブのような加圧反応器を用い、通常重合開始剤を添加して好ましくは20~200℃、特に30~150℃、さらには40~130℃の温度で行なわれる。重合温度が20℃より低くなると未反応モノマーが残存してしまう傾向があり、200℃より高くなるとオートクレーブ内圧が上昇しすぎて装置的に製造が困難になる傾向がある。反応時間は反応温度によるが通常1~20時間、好ましくは2~15時間、より好ましくは3~10時間程度である。

【0031】重合開始剤としては有機過酸化物、アゾビス化合物を含むアゾ化合物、過硫酸塩などが用いられるが、γ線のような電離性放射線などを採用してもよい。

【0032】たとえばモノマー成分としてビニル化合物 を用いるばあい、溶液重合はビニル化合物の重合に適用 される公知の方法で重合することができる。重合はたと えば攪拌機および外部から加熱または冷却する手段を備 えた容器の中で行なうことができる。より具体的には、 たとえばつぎのようにして溶液重合を行なう。まず、モ ノマー成分を重合溶媒に添加し、モノマー成分の濃度を モノマー成分と重合溶媒との合計重量を基準にして0. 5~50%とし、モノマー成分と重合溶媒とからなる溶 液の温度を40~150℃にして、重合開始剤の存在下 で重合を行なう。重合開始剤は、モノマー成分としてビ ニル化合物を用いるばあい、ビニル系不飽和化合物の溶 液重合を開始させるための周知の薬剤のいずれであって もよく、通常、溶媒に可溶な過酸化物およびアゾ化合物 が用いられる。この過酸化物には、過酸化ベンゾイル、 過酸化ラウロイルなどの過酸化アシル、 t - ブチルパー ベンゾエートなどの有機パーエステル、過酸化ジー t-ブチルなどの過酸化ジアルキルなどがあり、アゾ化合物 には、アゾビス (イソブチロニトリル)、アゾビス

(2, 4-ジメチルバレロニトリル) などがあげられる。重合開始剤の量は、通常、モノマー成分の重量に対

して0.1~2%である。

【0033】重合開始剤のみまたは他の条件により重合体の分子量を制御することができるばあいがあるが、それらでは不充分なばあいには、アルカン (C₁~C₁₁) チオールなどの連鎖移動剤を少量加えてもよい。

8

【0034】えられる重合体の分子量は数平均分子量で1000~100000、特に5000~70000、 さらには10000~50000であることが好ましい。分子量が1000より低いと撥水撥油性が低下し、 また100000より高いと白化および粉ふき現象が起

10 また100000より高いと白化および粉ふき現象が起こる傾向がある。

【0035】本発明の撥水撥油剤組成物は、モノマー成分の重合終了後、必要に応じて適宜、前述のハイドロクロロフルオロカーボンおよびハイドロフルオロカーボン以外の溶媒を添加してもよい。このように重合終了後に他の溶媒を添加しても撥水撥油性能、溶解安定性、低温保存安定性などに支障がないことが本発明の特徴の1つとしてあげられる。

【0036】本発明の撥水撥油剤組成物は重合溶媒としてトリクロロトリフルオロエタンや1,1,1ートリクロロエタンのような溶媒を使用していないにもかからわず、ポリフルオロアルキル基を有するモノマーの使用比を大きくしたばあいであっても、沈殿物を生じたり保存安定性が悪化したりすることなく、優れた撥水撥油性能がえられるものである。

【0037】このように本発明の撥水撥油剤組成物は、 前記ポリフルオロアルキル基を有するモノマーを含むモ ノマー成分の重合生成物と前記重合溶媒、要すれば他の 溶媒、ばあいによっては帯電防止剤、防カビ剤などから 30 なるものである。

【0038】本発明の特徴として、前記以外にドライクリーニング装置に適用したばあいにドライクリーニング溶剤の泡立ちが少なく、泡立ちに起因するトラブルを低減しうることがあげられる。

【0039】本発明の撥水撥油剤組成物は、ドライクリーニング以外に木材、金属、プラスチック表面の撥水撥油剤、離型剤、コンデンサリード線の液状樹脂付着防止剤などに適用することができる。

【0040】本発明の撥水撥油剤組成物は、たとえば噴射剤を添加してエアゾールとして用いることができる。噴射剤としては、炭素数1または2のフルオロアルカンもしくはクロロフルオロアルカン、LPGガスまたは炭酸ガスが好ましくあげられる。炭素数1または2のフルオロアルカンもしくはクロロフルオロアルカンの代表例としては、ジクロロジフルオロメタン、トリクロロシフルオロメタン、クロロジフルオロメタン、クロロジフルオロエタン、ジクロロトリフルオロエタン、これらの2種以上の混合物などがあげられるが、ジクロロジフルオロメタンが特に好ましい。噴射剤の量は重合体と重合溶媒の合計重量に対して0.0

5~2倍であることが好ましい。

【0041】つぎに実施例により本発明を具体的に説明するが、本発明はこれらの実施例に限定されない。なお、部は重量部である。

【0042】実施例1

実験例1-1

撹拌装置および加温装置を備えたステンレス製オートクレーブに、モノマー成分としてパーフルオロオクチルエチルアクリレート70部およびステアリルアクリレート30部、重合溶媒として1,1ージクロロー1ーフルオロエタン(HCFC141b)500部、および重合開始剤としてターシャリーブチルパーオキシピバレート1部を仕込み、窒素雰囲気中、撹拌下に70℃で10時間反応させたのち、20℃まで冷却して反応を終了させ、撥水撥油剤組成物をえた。

【0043】実験例1-2

モノマー成分としてパーフルオロオクチルエチルアクリレート70部および2-エチルヘキシルアクリレート30部を使用したほかは実験例1-1と同様にして重合反応を行ない、撥水撥油剤組成物をえた。

【0044】実験例1-3

モノマー成分としてパーフルオロオクチルエチルアクリレート70部およびラウリルアクリレート30部を使用したほかは実験例1-1と同様にして重合反応を行ない、撥水撥油剤組成物をえた。

【0045】実験例1-4

重合溶媒としてHCFC141b250部およびn ーデカン250部を使用したほかは実験例1-1と同様にして重合反応を行ない、撥水撥油剤組成物をえた。

【0046】実験例1-5

重合溶媒として1,1-ジクロロー2,2,3,3,3 ーペンタフルオロプロパン500部を使用したほかは実 験例1-1と同様にして重合反応を行ない、撥水撥油剤 組成物をえた。

【0047】実験例1-6

重合溶媒として1, 1, 2, 2, 3, 3, 4, 4-オクタフルオロブタン500部を使用したほかは実施例1-1と同様にして重合反応を行ない、撥水撥油剤組成物をえた。

【0048】実験例1-7

重合溶媒としてn-ヘキサン500部を使用したほかは 実験例1-1と同様にして重合反応を行ない、撥水撥油 剤組成物をえた。

【0049】実験例1-8

重合溶媒としてnーへキサン500部を使用し、モノマー成分としてパーフルオロオクチルエチルアクリレート10部およびステアリルアクリレート90部を使用したほかは実験例1-1と同様にして重合反応を行ない、撥水撥油剤組成物をえた。

【0050】実験例1-9

10

重合溶媒としてトルエン500部を使用したほかは実験 例1-1と同様にして重合反応を行ない、撥水撥油剤組成物をえた。

【0051】実験例1-10

重合溶媒としてトルエン500部を使用し、モノマー成分としてパーフルオロオクチルエチルアクリレート70部およびステアリルメタクリレート30部を使用したほかは実験例1-1と同様にして重合反応を行ない、撥水撥油剤組成物をえた。

10 【0052】実験例1-11

重合溶媒としてトリクロロトリフルオロエタン500部を使用したほかは実験例1-1と同様にして重合反応を 行ない、撥水撥油剤組成物をえた。

【0053】実施例2

実験例2-1

実験例1-1でえられた撥水撥油剤組成物についてつぎ の項目の評価を行なった。評価結果および使用した重合 溶媒の種類を表1に示す。

【0054】 [重合後の状態] 25℃における外観を目 20 視観察した。

【0055】 [0℃保存時の状態] 0℃における外観を 目視観察した。

【0056】 [nーデカン稀釈時の泡立ち性] えられた 撥水撥油剤組成物をnーデカンで20重量倍に稀釈し、その100mlを500mlメスシリンダーに移し、密 閉し充分に振り混ぜた直後の液面からの泡の高さ (cm) を測定した。泡の高さは実験例1ー7~1-10の結果が12~15cmという理由から10cmより低いことが望ましい。

30 【0057】 [撥水性] えられた撥水撥油剤組成物を n ーデカンで固形分が1%になるように稀釈し、この稀釈 液に綿布およびナイロン布を浸したのち、綿布およびナイロン布を室温で12時間乾燥させた。その後、JISーL-1092に規定されたシャワー法により評価を行なった。評価は完全に水を撥くばあいを100とした指数で表す。指数が80以上であることが望ましい。

【0058】 [接油性] えられた接水接油剤組成物を n ーデカンで固形分が1%になるように稀釈し、この稀釈 液に綿布およびナイロン布を浸したのち、綿布およびナ 40 イロン布を室温で12時間乾燥させた。その後、AAT CC-118に規定された方法により評価を行なった。評価はnーヘプタンを完全に接くばあいを8とし0~8 の整数で表す。3以上、特に4以上であることが望ましい。

【0059】 [重合体の分子量] GPCにより重合体の数平均分子量を測定した。

【0060】実験例2-2~2-11

実験例1-2~1-11でえられた撥水撥油剤組成物について実験例2-1と同様の評価を行なった。評価結果50 および使用した重合溶媒の種類を表1に示す。

表

12

[0061]

【表 1】

1

実験例番号	重合溶媒	沸点 (℃)	重合後 の状態	0 ℃保存 時の状態	n - デカン 稀釈時の 泡立ち性 (cm)	撥水性		撥油性		重合体の 分子量
						C 1)	N 2)	С	N	(数平均)
2 - 1	ジクロロフルオロエタン	32	均透明	均一透明	2	100	100	6	6	26000
2 - 2	ジクロロフルオロエタン	32	均一透明	均一透明	2	100	100	6	6	30000
2 - 3	ジクロロフルオロエタン	32	均一透明	均一透明	2	100	100	5	5	28000
2 - 4	ジクロロフルオロエタン /n -デカン(1 / 1)	ジクロロフルオ ロエタン= 32 n-デカン=174	均一透明	均一透明	5	100	100	6	6	32000
2 - 5	1.1 - ジクロロ - 2.2.3, 3,3 - ペンタフルオロプ ロパン	51	均一透明	均一透明	3	90	90	4	4	27000
2 - 6	1,1,2,2,3,3,4,4 - オク タフルオロブタン	44	均一透明	均一透明	2	100	100	5	6	29000
2 - 7	n-ヘキサン	69	ポリマーが 一部析出	液全体が凝固	1 5	70	80	3	4	27000
2 - 8	n-ヘキサン	69	均一透明	均一透明	12	50	50	0	0	26000
2 – 9	トルエン	111	ポリマーが 一部析出	ポリマーが 析出分離	13	90	100	5	5	26000
2 - 10	トルエン	111	均一透明	液全体が凝固	15	80	90	3	4	29000
2 – 11	トリクロロトリフルオロ エタン	48	均一透明	均一透明	3	100	100	5	6	29000

1) C:綿布

2) N:ナイロン布

【0062】表1に示す結果からわかるように、実験例 2-1~2-6については撥水性および撥油性共に優れ ており泡立ち性が小さく保存安定性にも優れている。実 験例2-7、2-9、2-10については特に保存安定 性が劣り、実験例2-8については保存安定性は優れて いるものの撥水性、撥油性、泡立ち性のいずれもが劣 り、実験例2-11については撥水性、撥油性、泡立ち 性、保存安定性は優れているが、使用した溶媒は、製造 禁止が決定しているものである。

[0063]

* 【発明の効果】本発明の撥水撥油剤組成物は、保存安定 性および撥水撥油性能に優れ、また泡立ち性が低いので ドライクリーニング装置に適用したばあいのトラブルが 避けられる。また、重合溶媒に製造禁止が決定されてい るトリクロロトリフルオロエタンや1,1,1ートリク ロロエタンのような溶媒を使用しないのでオゾン層破壊 30 の問題を惹き起こすことがない。

【0064】本発明に使用される特定のフッ素系重合溶 媒は、重合体の溶解性が良好であり、また適度の沸点を 有するのでとりあつかいやすい。

フロントページの続き

(51) Int. Cl. 6

識別記号 庁内整理番号 FΙ

技術表示箇所

C 0 9 K 3/18

102

103